Time das visto il m il المركبات العمدورة To ula llas lan - التفاعلات الخامة الاكانات وطرف التحمير ا۔ الالکانات:۔ - الحيفة العامة:-CnH2n+2 1812 Hz illy - نوع الرواديل . ـ أحادية - تغاءل حريناره \_ نوع المركبات!\_ R-X+llg LlgX ه تحدیثه RMgx+HzO-RH+Ug(OH)X - التسمية :-- تخاعل خورتز نضيف الممتطع المناسب 2R-X+2Na --- R-R+2NaX حسبعدد ذرایت الکریدن تم نمين (آن) \_ استحدام حركبات زر س R Culi+RX→R+RCu+LiX ۱۔ سے کا سے  $\frac{(1)}{2} = \frac{R + Cl_2}{R} = \frac{PV}{R-X+HX}$   $\frac{(1)}{2} = \frac{R + Cl_2}{R + O_2} = \frac{PV}{R-X+HX}$   $\frac{(1)}{2} = \frac{R + Cl_2}{R + O_2} = \frac{PV}{R-X+HX}$ ۲- تلقي

## ۲۔ الکینات:

- الدهيغة العامة: - الدهيغة العامة: - فع الروابط: - نفخ الروابط: - نفخ المركبات: - مفخ المركبات: - عير مُشبعة حير مُشبعة (ح.٦)

\_ التسمية:\_

نميف المقطع العناسب حسب عدد ذرات الكريون تم نفيعت مقطع (بين)

> - هدىقىجدىلى شكىلىن ١- سىلاسىل

> > ٦- ﺗﯩﻠﻘﻲ

\_ التفاعلات الخاهة بالأكينات وطرق العدمير - انتزاع الماء من الكحول R-OH H'6A in SII + H2O - انتزاع ماليد الهدر رجين من ماليد الألكيل R-X KOH/Jas 1 + K+ X + H20 - المنافة حمد الكبريتين HESON - R- R HESON - R- R- R- R- NOSONH

- اخافة جاليد الهيد روجين عاليد د + X + الكن الألكيل - اخافة الماء كعول د - 5H + الكن

- الجدرجة المالكان فالكال + H2 Pt/Ni فالكان -- الجلحنة معالم المالكال الكان عدد + الكين

(1)

\_ التفاعلات الخاجة بالألكانينات - نزع الهيدروجين والهالوجين من هاليد الألكيل

 $R \times \frac{KOH}{\lambda}$  R = C - X  $R = R \times \frac{1}{\lambda}$   $R = C - X \times \frac{1}{\lambda}$   $R = C \times \frac$ 

المان المان

اله الالكاليات: - الده في العامة: - دفع الروابط: - نفع الروابط: - نفع الموابط: - نفع المولات: -

- التسمية : 
تغيف المقطع المناسب

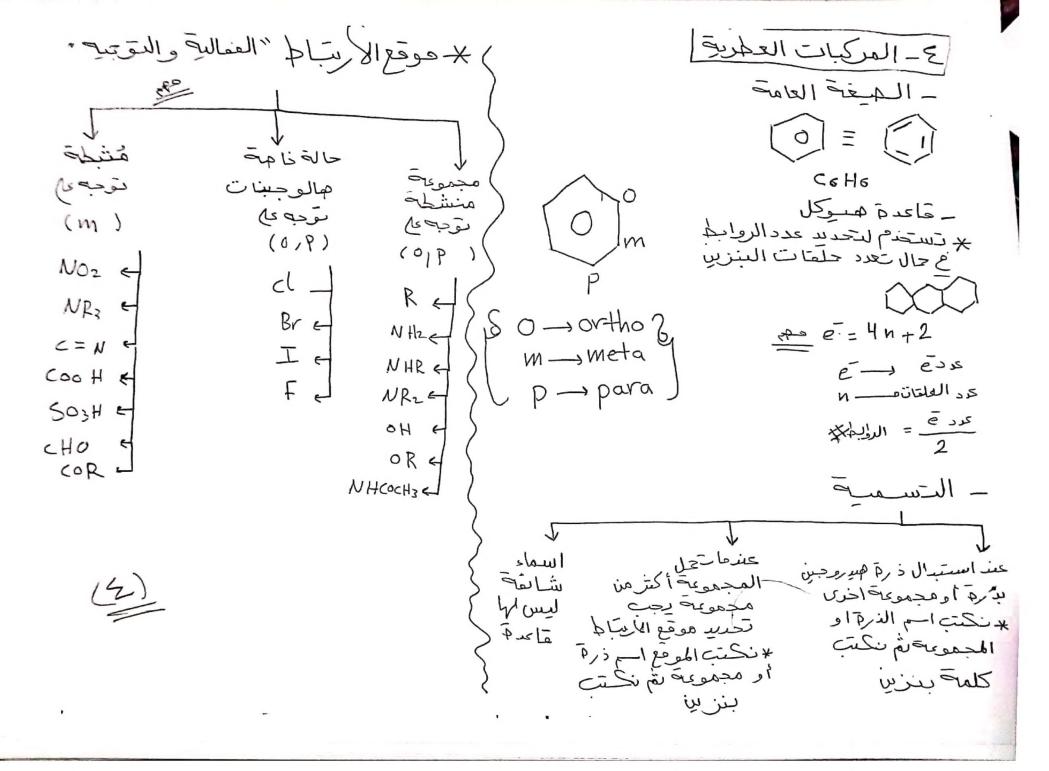
حسب عدد ذرايت

الكريون تم ونفيف

معتطع (ابين)

عالباً بوجد على شكل

سلاسل .



(۵- حاليد الألكيل

- ILA-sis Ilelas :- $\Rightarrow R-X$   $X \rightarrow Br, cL, F, I$ 

- ادواع حماليه الألكيل: \_ ے أولى <u>الحال</u> ع تانوي R - R \_ مع R \_ R \_ R فالذ

\_ التسمية ١- نكت اسم ذ p الدج

٣\_ حسب عدد ذرات الكريون

3- Em 1/2 + 2 Li - P Li + LiX eis pi que is ella cons - E المقطع (أن/بن/اين)

التناعل الغامة ر جاليوالمالكيل وطوق المتحمد

1 - 1812 + HEL

ally USVI alle

WISH 2HILL JEHULA

- استدال (H) في الكول ( ( العالومي)

J. + alle il de la de la

\_ تعاعل الحد في للجالوصي

الكين و الماكيل ماليالالكيل

- تکوین عرکب عربیارد

عرسار مس ولله جاليد اللكية

[- تكوي سركات الليسوم]

التناعلات الخاجة بالكمول وطرف التحمي ١- العدم ، الفازالطيم F C+ H20 13000 C0+H2 CO + Hz +HzZnicro3 CH3OH e = (CHY + H20 Ni CO + 3H20 ٦- انتزاع الهاد من الكهول X-X حواجل الستأكس 1400° = 1400 = 1400 1- KMn04 ٣- الستأكسد 2 H= CMO7 الكامول أركي على الألديهايد الكلول الثانوي \_ كسيّون العمدل الشالتي ہے کا سِٹاک

- الكاكول والفسؤل .-(0) OH] - النواع الكلحول: - شانفی → R-R-R 

التسمية: \_

ا- بزعم بحیث تکون مجمویة (HO) رتحل رعتم امتل

٢- نضف المقطع المناسب عسب عدد ذرات الكريون ٣- نصف معظو (العول)

النقاء الفاعة الغامة بالايترات ولمون التعامر المناعلات الغاء من الكهول المناعلات الغاء من الكهول المناعلات الغاء من الكهول المناعلات الغاء من الكهول المناعلات المناع

-: Salell Sie All -R-0-R

\_ التسمية:-

\* المُعمدة نمنیف معتطع کوکسی (اذا کانت (م)سلسلة) نمنیف معتطع ارال (اذاکانت (م) حلقة) نمنیف معتطع ارال (اذاکانت (م) حلقة)

(2)

## ٨-الديمايرات والكيتونات

ا-الميعنة العامة:-الديمايد H-2-A الكيتون R-2- R

> \_ التســمبِ = الديها مد

- حسب عدد ذرات الكربون نجنيف المعتطع المناسب - نجيف انال.

الكسيةن

- حسب عدد ذرات الكربون نصنف المعتلع المناسب مخلف نخفيف مقطع دون

النقاعلات ولحرق التعمير

ا-أكسدة الكلى الكلى أولي ما الديمانيد أكسدة كلى ثاروي ما كليون أكسدة كلى ثاروي ما كليون

۲۔ الکھنتزاں

أَفْتَنَالُ الديها يد <u>١٤٢٩ م</u> كعما أولي أَفْتَنَالُ الكَيْمِيةِ مَا يَدِ الْمُعْمِمِ كَيْمُولُ ثَانِفِي

7- 1 June

السدة الديهايد سے تعمل كربوكسيلي الكسدة للاست كسد

(P)

4 التموجن الكربوكسيلية

الميغة العامة 40-2-0H التسمية:-

1- ique Zlase Ta qui

۲- دهنی المعظع المناسب حسب عدد ذرات الکربون ۳- دهنی مقطع (النویک)

Acare Coot of Sold of

\* \* وجود المجموعة الساحية مع التعمن على زيادة عقوتة \* وحود المجموعة المانحة مع التعمن تعمل على تعليل مقرتة

مع مشتات الحموجن الكربوكسيلة

ا۔ جالید الحمض X- یا R

7-1m-ic 80-13-R

1 - 1 an 1 Leadi 244-3 (0)

8-2-0-2-R isasi 1-3-0-3- A

0- als lesa is + U 0-3-8

(9)

نعامل مية الاهسات المسلمة أمين كلمة أمين كلمة أمين كالمسلمة والسلسلة عالاساسي كالمساسي كالمسلمة عالاساسي كالمعتدة

\* قاعدية الأمسان المجموعات المانحة ستزيدالقاعدية المجموعات المحموعات العانجة الساحية المادحة لتقلل العاكدية COOHE OH 4 503H H NHZE CNE OCH34 NOZE CH3 d BriFige

انواع الأمسانة

التفاعلات الكيميات والتحمير للاهسات

1- is a lucible de lucid (R-X)

NH3 X OH R NH2 + H2O + X - All A CHO R NH3 X - WH3 LUCID R NH3 LUCID R

7- تقاعل امن اولي مع هاليه الانكيل ليعطي احين ثانوي RNH2 CH3CL ما RNH2 CH3CL

٣- الاختزال

RNO2 HIZ/Pts RNHZ

3- Marcite R NH 2 + HCL R NH3 CL

عنطها ( كادانة -0 عنتنا ( ) عنطسا ( )

(L)

الكربوهبيرايت النواع السكريات Islace (س.ب نائي + شائي + ....) (100x+101cy) انؤاعك سك في الديهاديم ے علا یکوجین ہے فے الکید فے الانسان لے حالتور سكرسساسي /الدجابيير لم غلوكوز ے السلاور سے فی الساب لے رسکتور سکرسداسی/کستوی دلے فرکستر النفاع المبلمرايت في النشأ: -مستعدعا سكل سلسلة ا علايحجين م. امیلیکش

حلاحظات:-

١- يجب معرفة العبع العامة للمركبات العمفرة

٢- يعن معنية كيفية التسميرة.

٣- انفاع المركبات المعمنية مأهسامها.

٤- تحس عدد البواج في المركبات العظملا

٥- تحديد (للحموض (لعقل كرموكسيلية)

٦- تصريد متوبة قاعدية الأمسيات.

لا\_ الكربومبرات وافاع السكرات وأعسامها.

بالسؤفني